



#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

the Application of

Takashi YANAGISAWA et al.

Group Art Unit: 1714

Application No.:

10/098,570

Filed: March 18, 2002

Docket No.: 112309

For:

FLUORINATED CARBON FIBER, AND ACTIVE MATERIAL FOR BATTERY AND

SOLID LUBRICANT USING THE SAME

#### **CLAIM FOR PRIORITY**

Director of the U.S. Patent and Trademark Office Washington, D.C. 20231

Sir:

The benefit of the filing dates of the following prior foreign applications filed in the following foreign country is hereby requested for the above-identified patent application and the priority provided in 35 U.S.C. §119 is hereby claimed:

Japanese Patent Application No. 2001-081742 filed March 21, 2001 and

Japanese Patent Application No. 2001-081742 filed March 21, 2001 and Japanese Patent Application No. 2001-260418 filed August 29, 2001.

In support of this claim, certified copies of said original foreign applications:

X	are filed herewith.
	were filed on in Parent Application No filed
	will be filed at a later date.

It is requested that the file of this application be marked to indicate that the requirements of 35 U.S.C. §119 have been fulfilled and that the Patent and Trademark Office kindly acknowledge receipt of these documents.

Respectfully submitted,

James A. Oliff

Registration No. 27,075

Thomas J. Pardini Registration No. 30,411

JAO:TJP/sal

Date: March 19, 2003

OLIFF & BERRIDGE, PLC P.O. Box 19928 Alexandria, Virginia 22320 Telephone: (703) 836-6400 DEPOSIT ACCOUNT USE AUTHORIZATION Please grant any extension

necessary for entry; Charge any fee due to our Deposit Account No. 15-0461



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2001年 3月21日

出 願 番 号

Application Number:

特願2001-081742

[ ST.10/C ]:

[JP2001-081742]

出 願 人
Applicant(s):

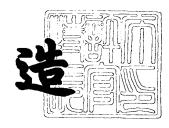
遠藤 守信

株式会社ジーエスアイクレオス

2002年 5月21日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





#### 特2001-081742

【書類名】

特許願

【整理番号】

GSI-0005

【提出日】

平成13年 3月21日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

D01F 9/127

【発明の名称】

フッ素化炭素繊維、これを用いた電池用活物質および固

体潤滑材

【請求項の数】

4

【発明者】

【住所又は居所】 長野県須坂市北原町615

【氏名】

遠藤 守信

【発明者】

【住所又は居所】

東京都千代田区九段南二丁目3番1号 グンゼ産業株式

会社内

【氏名】

柳澤 隆

【特許出願人】

【識別番号】

000121235

【氏名又は名称】

遠藤 守信

【特許出願人】

【識別番号】

000105154

【氏名又は名称】 グンゼ産業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100077621

【弁理士】

【氏名又は名称】

綿貫 隆夫

【選任した代理人】

【識別番号】

100092819

【弁理士】

【氏名又は名称】 堀米 和春

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 006725

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

要

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

【書類名】 明細書

【発明の名称】 フッ素化炭素繊維、これを用いた電池用活物質および固体潤滑材

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 気相成長法によるヘリンボン構造をもつ炭素繊維であって、表面積比2%以上の表面で炭素網層の端面が露出している炭素繊維がフッ素化されて、 $C_xF_v$ で表される構造をもつことを特徴とするフッ素化炭素繊維。

【請求項2】 7%以上の表面で炭素網層の端面が露出していることを特徴とする請求項1記載のフッ素化炭素繊維。

【請求項3】 請求項1または2記載のフッ素化炭素繊維を少なくとも一部に含むことを特徴とする電池用活物質。

【請求項4】 請求項1または2記載のフッ素化炭素繊維を一部に含むことを特徴とする固体潤滑材。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明はフッ素化炭素繊維、これを用いた電池用活物質および固体潤滑材に関する。

[0002]

【従来の技術】

気相成長法による炭素繊維が知られている。

この炭素繊維は、ベンゼンやメタンなどの炭化水素を700℃~1000℃程度の温度で熱分解して得られる炭素が、超微粒の鉄やニッケルなどの触媒粒子を核として成長した短繊維である。

炭素繊維は、炭素網層が同心状に成長したもの、炭素網層が軸線に垂直に成長したものがあるが、触媒、温度領域、フローレート等の気相成長条件によっては、炭素網層の積層が繊維軸に対して一定の角度で傾斜したヘリンボン(herring – bone)構造をなす(底無しカップ状をなす、すなわち断面ハの字状をなす)ものもある。

[0003]

### 【発明が解決しようとする課題】

ところで、気相成長法による宿命であるが、気相成長法で製造された炭素繊維の表面には、十分に結晶化していない、アモルファス状の余剰炭素が堆積した、薄い堆積層が形成される。この堆積層が存在する故に、この炭素繊維は、一般的に表面の活性度が低い。

また、ヘリンボン構造をなす気相成長法による炭素繊維の用途もほとんど開発 されていなかった。

[0004]

本発明は、このヘリンボン構造をなす炭素繊維の表面を活性化することでフッ素化を可能としたものであり、その目的とするところは、フッ素化炭素繊維、これを用いた電池用活物質および固体潤滑材を提供するにある。

[0005]

## 【課題を解決するための手段】

本発明に係るフッ素化炭素繊維は、気相成長法によるヘリンボン構造をもつ炭素繊維であって、表面積比 2%以上の表面で炭素網層の端面が露出している炭素繊維がフッ素化されて、 $C_xF_v$ で表される構造をもつことを特徴とする。

7%以上の表面で炭素網層の端面が露出していることが好適である。

上記フッ素化炭素繊維は、リチウムイオン電池等の電池活物質、固体潤滑材等 としての用途に用いて好適である。

[0006]

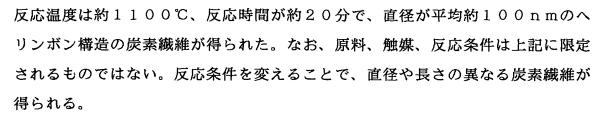
#### 【発明の実施の形態】

以下本発明の好適な実施の形態を添付図面に基づき詳細に説明する。

ヘリンボン構造の炭素繊維は公知であるが、以下に製造方法の一例を説明する

反応器は公知の縦型反応器を用いた。

原料にベンゼンを用い、ほぼ20℃の蒸気圧となる分圧で、水素気流により反応器に、流量0.31/hでチャンバーに送り込んだ。触媒はフェロセンを用い、185℃で気化させ、ほぼ3×10<sup>-7</sup>mol/sの濃度でチャンバーに送り込んだ。



[0007]

図1は、上記気相成長法によって製造したヘリンボン構造の炭素繊維の透過型 電子顕微鏡写真の複写図、図2はその拡大図、図3はその模式図である。

図から明らかなように、傾斜した炭素網層10を覆って、アモルファス状の余 剰炭素が堆積した堆積層12が形成されていることがわかる。14は中心孔であ る。

このような堆積層12が形成されている炭素繊維を、400℃以上、好ましくは500℃以上、一層好ましくは520℃以上530℃以下の温度で、大気中で1~数時間加熱することにより、堆積層12が酸化されて熱分解し、除去されて炭素網層の端面(六員環端)が一部露出する。

あるいは、超臨界水により炭素繊維を洗浄することによっても堆積層12を除去でき、炭素網層の端面を露出させることができる。

あるいはまた上記炭素繊維を塩酸または硫酸中に浸漬し、スターラーで撹拌し つつ80℃程度に加熱しても堆積層12を除去できる。

[0008]

図4は、上記のように約530℃の温度で、大気中1時間熱処理したヘリンボン構造の炭素繊維の透過型電子顕微鏡写真の複写図、図5はその拡大図、図6はその模式図である。

図4~図6から明らかなように、上記のように熱処理を行うことによって、堆積層12の一部が除去され、炭素網層10の端面(炭素六員環端)が露出していることがわかる。なお、残留している堆積層12もほとんど分解されていて、単に付着している程度のものと考えられる。熱処理を数時間行い、また超臨界水での洗浄を併用すれば、堆積層12を100%除去することも可能である。

[0009]

そして、図5や図6に明確なように、炭素網層10の端面が露出している表面

の部位が、端面が不揃いで、nm(ナノメーター)、すなわち原子の大きさレベルでの微細な凹凸16を呈していることがわかる。図2に示すように、堆積層12の除去前は明確でないが、上記の熱処理により堆積層12を除去することによって、凹凸16が現れた。

#### [0010]

図 7 は、ヘリンボン構造の炭素繊維(サンプルNO.24 PS)を、大気中で、1時間、それぞれ500 $\mathbb{C}$ 、520 $\mathbb{C}$ 、530 $\mathbb{C}$ 、540 $\mathbb{C}$ で熱処理した後の、炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

上記熱処理を行うことによって、堆積層12が除去されることは図 $4\sim$ 図6で示したが、図7のラマンスペクトルから明らかなように、Dピーク(1360c  $m^{-1}$ )およびGピーク( $1580cm^{-1}$ )が存在することから、このものは炭素繊維であるとともに、黒鉛化構造でない炭素繊維であることが示される。

#### [0011]

すなわち、上記へリンボン構造の炭素繊維は、炭素網面のずれた(グラインド) 乱層構造 (Turbostratic Structure) を有していると考えられる。

この乱層構造炭素繊維では、各炭素六角網面が平行な積層構造は有しているが 各六角網面が平面方向にずれた、あるいは回転した積層構造となっていて、結晶 学的規則性は有しない。

#### [0012]

図8は、上記熱処理を行って炭素網層の端面を露出させた、サンプルNO.19PSと、サンプルNO.24PSの炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

また図9は、上記炭素網層の端面を露出させた、サンプルNO.19PSと、サンプルNO.24PSの炭素繊維に3000℃の熱処理(通常の黒鉛化処理)を行った後の炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

図9に示すように、炭素網層の端面を露出させた炭素繊維に黒鉛化処理を行っても、Dピークが消失しないことがわかる。これは、黒鉛化処理を行っても黒鉛化していないことを示す。

図示しないが、X線回折を行っても、112面の回折線が出てこないことからも、上記炭素繊維は黒鉛化していないことが判明した。

### [0013]

黒鉛化処理を行っても黒鉛化しないということは、黒鉛化しやすい堆積層 1 2 が除去されているからと考えられる。また、残ったヘリンボン構造の部位が黒鉛化しないということが明らかとなった。

上記のように、高温雰囲気下でも黒鉛化しないことは、熱的に安定であること を意味する。

#### [0014]

次に、上記炭素網層の端面を露出させた炭素繊維のフッ素化について説明する

フッ素化に用いた条件は以下のとおりである。

すなわち、上記炭素繊維をニッケルボートに充填し、フッ素化用のニッケル管 (内径  $50 \text{ mm} \phi$ ) 中に設置した。フッ素との反応温度は340 C、フッ素分圧 460 mmHg、窒素分圧 310 mmHgである。反応時間は72 時間であった

なお、フッ素化を促進させるために、フッ化銀などの触媒を用いることができる。

形成物はいずれも純白の線状となって得られ、この色から、 $C_xF_y$ で表される構造をもつフッ素化炭素繊維が良好に形成されたことが知られる。

フッ素化の条件は上記に限られないことはもちろんである。

#### [0015]

なお、炭素網層が繊維軸と同心状に成長した炭素繊維のフッ素化については知られている。

しかしながら、この炭素繊維をフッ素化した場合、層間に進入したフッ素原子によって、炭素網層がフッ素原子が進入した側に引き寄せられる結果、炭素網層が断面ジグザグ状となって破壊されてしまい、フッ素化により炭素繊維は粉状となって、繊維状の形態を失う。したがって、繊維状をなすことによる有為さが失われてしまう不具合がある。

#### [0016]

この点、上記へリンボン構造をなす炭素繊維は、炭素網層が繊維軸に対して傾

斜していること、黒鉛化しない乱層構造を呈していることが原因と考えられるが 、フッ素化した場合にあっても、繊維状を呈している。

このように、本実施の形態のフッ素化炭素繊維は、繊維状を維持していることから、高い電導性と優れた機械的強度を有していて、リチウム一次電池の正極材もしくは正極材の添加剤として良好に用いることができ、従来の共有結合型のフッ化炭素を用いるときより一段と高出力の電池が得られ、優れた電池用活物質として利用することができる。

### [0017]

また、本実施の形態のフッ素化炭素繊維は、繊維状を維持しているから、AB面間の滑りを維持し、エポキシ樹脂等の樹脂、油脂などの基材材料に配合した場合、優れた潤滑性を有している。

その他、本実施の形態に係るフッ素化炭素繊維は、撥水・撥油剤、非粘着性付与剤、導電性付与剤、各種の複合材、静電現像用のトナー添加剤やキャリア被覆層添加剤、定着ローラ、リン酸型燃料電池、空気/亜鉛電池、ニッケル/水素蓄電池等の多くの用途に有用である。

#### [0018]

#### 【発明の効果】

本発明に係るフッ素化炭素繊維は、繊維状を維持していることから、高い電導性と優れた機械的強度を有している。

したがって、リチウム一次電池の正極材もしくは正極材の添加剤として良好に 用いることができ、従来の共有結合型のフッ化炭素を用いるときより一段と高出 力の電池が得られ、優れた電池用活物質として利用することができる。

また、本発明に係るフッ素化炭素繊維は、繊維状を維持しているから、AB面間の滑りを維持し、エポキシ樹脂等の樹脂、油脂などの基材材料に配合した場合、優れた潤滑性を有している。

### 【図面の簡単な説明】

#### 【図1】

気相成長法によって製造したヘリンボン構造の炭素繊維の透過型電子顕微鏡写真の複写図である。

【図2】

図1の拡大図である。

【図3】

図2の模式図である。

【図4】

約530℃の温度で、大気中1時間熱処理したヘリンボン構造の炭素繊維の透 過型電子顕微鏡写真の複写図である。

【図5】

図4の拡大図である。

【図6】

図5の模式図である。

【図7】

ヘリンボン構造の炭素繊維(サンプルNO.24PS)を、大気中で、1時間、それぞれ500 $\mathbb{C}$ 、520 $\mathbb{C}$ 、530 $\mathbb{C}$ 、540 $\mathbb{C}$ で熱処理した後の、炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

【図8】

上記熱処理を行って炭素網層の端面を露出させた、サンプルNO.19PSと、サンプルNO.24PSの炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

【図9】

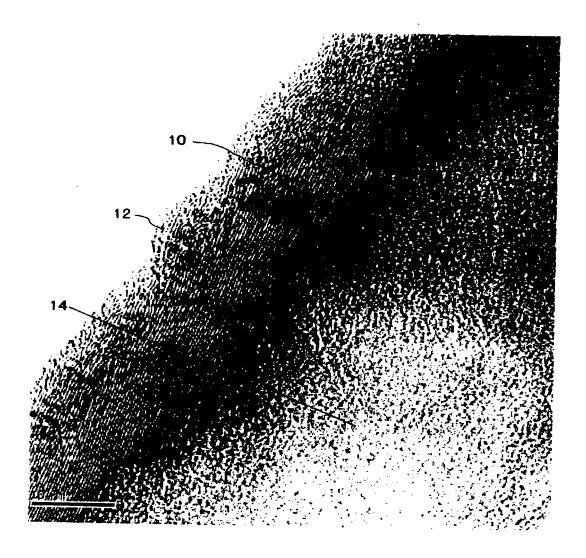
上記炭素網層の端面を露出させた、サンプルNO.19PSと、サンプルNO.24PSの炭素繊維に3000 $\mathbb C$ の熱処理を行った後の炭素繊維のラマンスペクトルを示す。

【符号の説明】

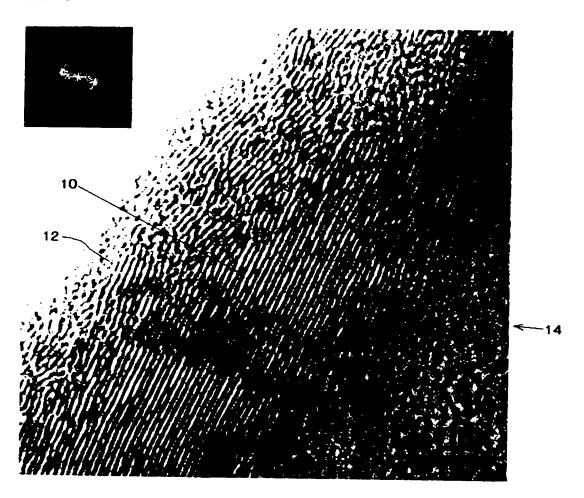
- 10 炭素網層
- 12 堆積層
- 14 中心孔
- 16 凹凸

【書類名】 図面

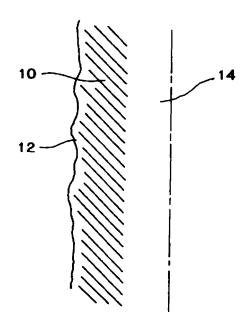
【図1】



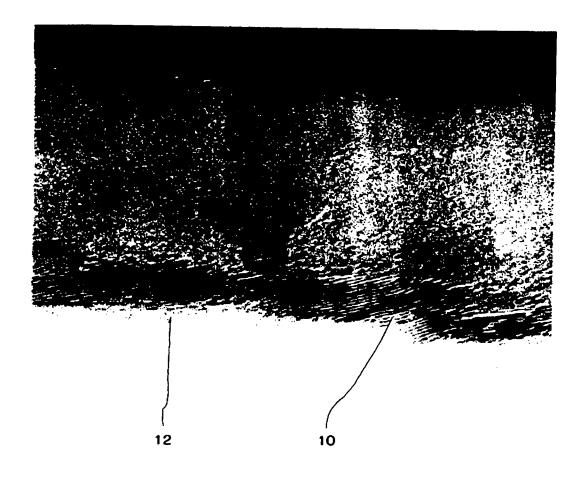
【図2】



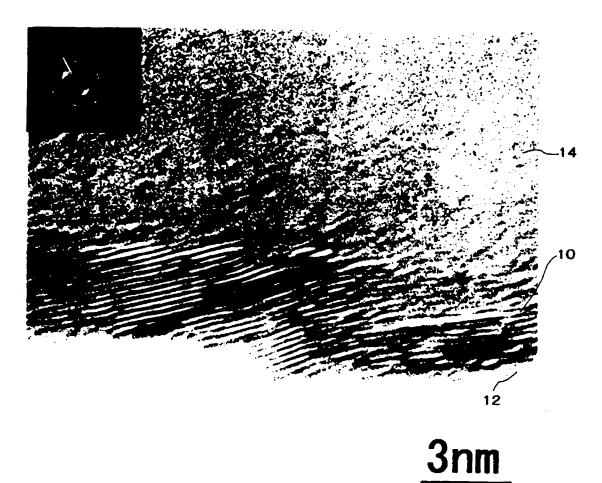
【図3】



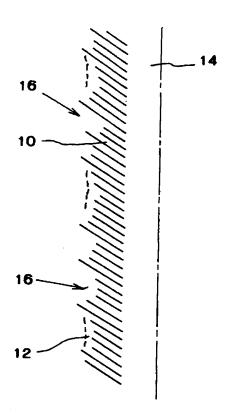
# 【図4】



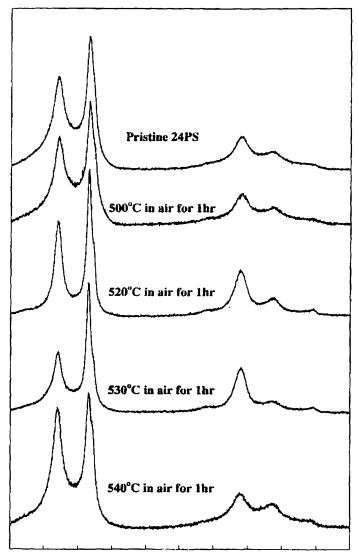
# 【図5】



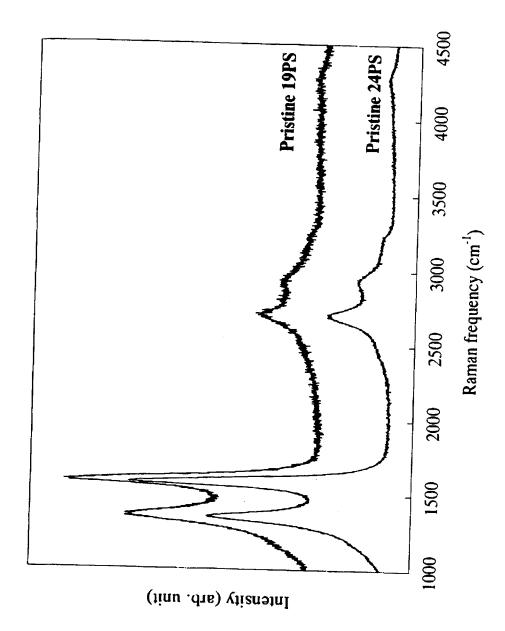




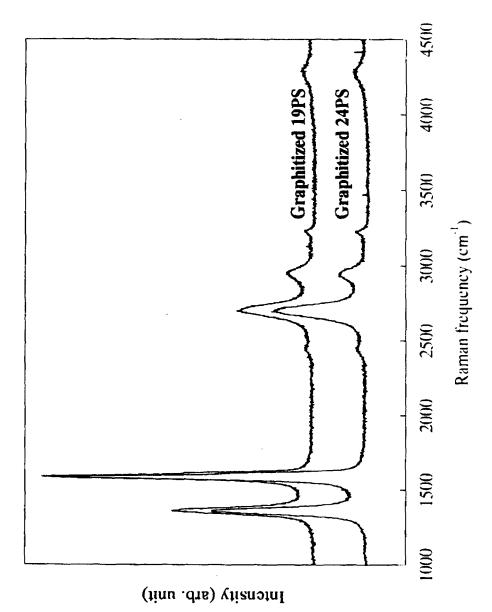
## 【図7】



1000 1250 1500 1750 2000 2250 2500 2750 3000 3250 3500 Raman frequency (cm<sup>-1</sup>)







【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 フッ素化炭素繊維、これを用いた電池用活物質および固体潤滑材を提供する。

【解決手段】 本発明に係るフッ素化炭素繊維は、気相成長法によるヘリンボン構造をもつ炭素繊維であって、表面積比2%以上の表面で炭素網層の端面が露出している炭素繊維がフッ素化されて、 $C_xF_y$ で表される構造をもつことを特徴とする。高い電導性と優れた機械的強度を有している。したがって、リチウムー次電池の正極材もしくは正極材の添加剤として良好に用いることができ、従来の共有結合型のフッ化炭素を用いるときより一段と高出力の電池が得られ、優れた電池用活物質として利用することができる。また、本発明に係るフッ素化炭素繊維は、繊維状を維持しているから、AB面間の滑りを維持し、エポキシ樹脂等の樹脂、油脂などの基材材料に配合した場合、優れた潤滑性を有している。

【選択図】

なし

# 出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000121235]

1. 変更年月日 1990年 8月 9日

[変更理由] 新規登録

住 所 長野県須坂市北原町615

氏 名 遠藤 守信

2. 変更年月日 2002年 1月22日

[変更理由] 住所変更

住 所 長野県須坂市臥竜一丁目4-8

氏 名 遠藤 守信

## 出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000105154]

1. 変更年月日

1994年 7月 4日

[変更理由]

住所変更

住所

東京都千代田区九段南2丁目3番1号

氏 名

グンゼ産業株式会社

2. 変更年月日

2001年11月15日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都千代田区九段南2丁目3番1号

氏 名

株式会社ジーエスアイクレオス